Ge3N4 NANO BELT AND METHOD OF MANUFACTURING IT

Publication number: JP2003191200

Publication date: 2003-07-08

Inventor: BANDO YOSHIO; GAO YIHUA; SATO TADAO

Applicant: NAT INST FOR MATERIALS SCIENCE

Classification:

B62B1/00; B62B3/00; C01B21/06; C30B29/36; C30B29/36; C30B29/36; H01L29/06; B62B3/00; B62B3/00; C01B21/00; C30B29/00; C30B29/10; H01L29/02C1-7): B62B3/00; C01B21/06; C30B29/36; C30B29/36; H01L29/06- international;

- European:

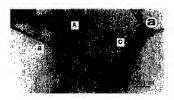
Application number: JP20010402986 20011221

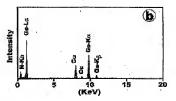
Priority number(s): JP20010402986 20011221

Report a data error here

Abstract of JP2003191200

PROBLEM TO BE SOLVED: To provide a new Ge<SB>84/SB>N<5B>44/SB>nano belt, which will become very useful in the future of eemiconductor neno technology and method of manufacturing the Ge<SB>84/SB>N<SB>4/SB>neno belt.





Data supplied from the esp@cenet database - Worldwide

(19)日本国特許庁 (JP)

(12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号 特開2003-191200 (P2003-191200A)

(43)公開日 平成15年7月8日(2003.7.8)

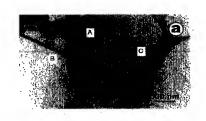
/mal =	AND PROPERTY IN		- 11/45 de 1	
(51) Int.Cl.7	微別記号	ΡΊ	テーマコード(参考) 4G077	
B82B 1/00		B82B 1/00		
C01B 21/06		C 0 1 B 21/06	A	
C30B 29/38		C30B 29/38	Z	
29/66		29/66		
HO1L 29/06	601	HO1L 29/06	601N	
	審查前交	成 有 請求項の数8	書面 外国語出願 (全 25 頁)	
(21)出顯番号	特願2001-402986(P2001-402986)	(71) 出願人 30102323	38	
		独立行政	法人物質・材料研究機構	
(22) 出瀬日	平成13年12月21日 (2001. 12.21)	茨城県つくば市千現一丁目2番1号		
		(72) 発明者 坂東 義	雄	
		茨城県つ	くば市千現一丁目2番1号 独立	
		行政法人	物質・材料研究機構内	
		(72)発明者 ガオ イ	オハ	
		茨城県つ	くば市千現一丁目2番1号 独立	
		行政法人	物質・材料研究機構内	
		(72)発明者 佐藤 忠	· ·	
			くば市千現一丁目2番1号 独立	
			物質・材料研究機構内	
			最終頁に続	

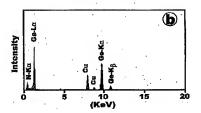
(54) 【発明の名称】 Ge3N4ナノベルトとその製造方法

(57)【要約】 (修正有)

【課題】半導体ナノ技術の将来において極めて有用となる新規な Ge_9N_4 ナノベルトおよびこの Ge_9N_4 ナノベルトの製造方法を提供する。

【解決手段】断面が円形ではなく四角形であり、長さが 長い、ベルト形状を有する Ge_3N_4 を含む Ge_3N_4 ナンベルトであり、Geおよび SiO_2 粉末を混合する 工程、この混合粉末を活性炭粒子で覆う工程、活性炭粒 子で覆われた混合粉末をN H_3 雰囲気で加熱して、 Ge_3N_4 ベルト形状に成長させる工程、並びにベルト形状を有する Ge_3N_4 を冷却する工程を含む方法である。





【特許請求の範囲】

【請求項1】 断面が円形ではなく四角形であり、長さが長い、ベルト形状を有する Ge_3N_4 を含むことを特徴とする Ge_3N_4 ナノベルト。

【前求項2】 幅が30~300nmの範囲内であり、 厚さが150nm以下であり、長さが1μm以上である 請求項1記載のGe₃N₄ナノベルト。

【請求項3】 $\alpha-\mathrm{Ge_3}\,\mathrm{N_4}\,$ を含み、(0001)面と

(1010)面

との間の角度が 92° である請求項1または2の Ge_3 N_a ナノベルト。

【請求項5】 $Ge \ge SiO_2$ 粉末を混合する工程、この混合粉末を活性炭粒子で覆う工程、活性炭粒子で覆われた混合粉末を加熱して、 Ge_9N_4 をベルト形状に成長させる工程、およびベルト形状を有する Ge_9N_4 を冷却する工程をむむ Ge_9N_4 ナノベルトの製造方法。 【請求項6】 $Ge \ge SiO_2$ との混合比が、重量で1~1.2:1であることを特徴とする請求項5の Ge_9N_4 ナノベルトの製造方法。

【請求項7】 加熱を800~860℃1時間以上実施する請求項5または6記載のGe3 N4 ナノベルトの製造方法。

【請求項8】 該 NH_3 雰囲気が、 $100\sim400$ cm 3 /分の NH_3 流であることを特徴とする請求項5ないしていずれかに記載の Ge_3N_4 ナノベルトの製造方法。

【発明の詳細な説明】

(技術分野) 本発明は、GegN4ナノベルトとその製造方法に関する。さらに詳しくは、本発明は、将来の半導体ナノ技術における応用として有用な新規なGegN4ナノベルトとその製造方法に関する。

【0001】(従来の技術)窒化ゲルマニウム(GegM4)は、半導体技術において重要な誘電体材料である。これは、水に可溶であるという致命的な弱点を有するGeO2材料にとって代わり、高性能相補肥金属酸化物半導体(CMOS)ゲルマニウムデバイスにおいて今後発展するであろうと期待されている有望な材料である。そしてこのGegN4は、現在までにMOS電界効果トランジスタ(MOSFET)を含む金属酸化物半導体(MOS)デバイス内に集積されており、急速熱アニール(RTA)温度に耐えられること、生成熱が低いこと、ヒステリシスが無視できること、そして電流ドリフトが低いことの利点から、GegN4ーInP、GegN4ーGaAs金属一般緑体一半導体電界効果トランジスタ(MISFET)として製造されている。

【0002】このような材料において、 Ge_gN_4 は、二次元薄膜として製造されている。しかし、 Ge_gN_4 の一次元(ID)ナノスケール材料の製造については、誰も未だ報告していない。おそらく、一般的に IDナノスケールの誘電材料に対する関心が低く、 Ge_gN_4 の IDナノスケール材料に関する研究が無視されてきたためである。

【0004】これらの1Dナノスケール材料は、科学的関心に加え、これらが将来のナノ技術における様々な応用に有用となると考えられて製造された。そして同様に、将来のナノ技術によって様々に応用できるGegN4の1Dナノスケール材料の実現が期待されている。【0005】そこで、本発明は、以上の問題点を解消し、将来の半導体ナノ技術において極めて有用な、新規な1Dナノスケール材料としてのGegN4ナノベルトと、このGegN4ナノベルトの製造方法を提供することを目的としている。

【0006】 (発明の概要) 本発明は、上記の課題を解決するものとして、第1に、断面が円形ではなく四角形であり、長さが長い、ベルト形状を有する Ge_3N_4 ナノベルトを提供する。

【0007】また本発明は、第2に、幅が30~300 nmの範囲内であり、厚さが150nm以下であり、長さが1μm以上である、第1の本発明に関するGegN4ナノベルトを提供する。本発明は、第3には、該GegN4がα-GegN4を含み、(0001)面と

(1010)面

【0008】との間の角度が92°である、第1または第2の本発明に関する Ge_9N_4 ナノベルトを提供する。本発明は、第4には、該 Ge_9N_4 が β - Ge_9N_4 を含み、ベルト軸方向と[0001]方向との間の角度が7°である、第1または第2の本発明に関する Ge_9N_4 ナノベルトを提供する。

【0009】また、本発明は、第5には、GeaNaナ ノベルトの製造方法であって、GeとSiO。粉末を混 合する工程、この混合粉末を活性炭粒子で覆う工程、活 性炭粒子で覆われた混合粉末を加熱して、GeaN4を ベルト形状に成長させる工程、およびベルト形状を有す るGeaNaを冷却する工程を含む方法を提供する。 【0010】さらに本発明は、第6には、GeとSiO 。との混合比が、重量で1~1.2:1である、第5の 発明に関するGeaNaナノベルトの製造方法を提供す る。本発明は、第7には、加熱を、800~860℃で 1時間以上実施する、第5または第6の本発明に関する GeaNaナノベルトの製造方法を提供する。本発明 は、第8には、該NH3雰囲気が、100~400cm 3/分のNH。流である、第5~第7の本発明のいずれ かに関するGeg N₄ ナノベルトの製造方法を提供す る。

【0012】本発明の Ge_3N_4 ナノベルトの製造方法は、 $Ge \ge SiO_2$ 粉末を混合する工程、この混合粉末を活性炭粒子で覆う工程、これらを NH_3 雰囲気で加熱する工程、および冷却する工程を含んでいる。

【0013】 Ge_9N_4 材料の合成には、各種の装置、例えば、図5に例示したような水平炉を使用することができる。この図5の装置では、直径 \sim 2 $\,$ cmの差化ホウ素(BN)製るつば(4)が炉(1)の中心に設置されている。また、この装置には、低周波または高周波コイルのような加熱コイル(4)が設けられ、一方の端には入口パイプ(2)が、そして他方の端には出口パイプ(3)が設けられている。

 $\{0014\}$ 本発明の方法の第10工程では、出発物質としてのGeおよびSiO₂粉末が、 \sim 1.2:1、より好ましくは、 $1\sim$ 1.2:1の重量比で、均一に混合される。このGe+SiO₂混合粉末(5)を、図5の下部に示すように、BNるつば(4)の中に入れる。として、第2工程において、このGe+SiO₂混合粉末(5)を、活性炭粉末の薄い層(6)、好ましくは、合物、所能の一般で表して、ならに好ましくはCナノ粒子を含有するもの、で覆うようにする。

【0015】第3工程では、薄い炭素層(6)を有する

Ge+SiO₂ 混合粉末(5)を、NH₃ 雰囲気で加熱して、Ge₃ N₄ をベルト形状に成長させ、第4工程でこのベルト形状を有するGe₃ N₄ を冷却する。より電には、加熱に先立ってNH₃ 流を入口パイプ(2)を通じて炉(1)内に十分な時間導入して、炉(1)からO₂を追い出す。次いで、薄い炭素層(6)を有するGe+SiO₂ 混合粉末(5)を、NH₃ 雰囲気内で加熱する。本発明において、800~860℃で1時間以上の加熱が目安となる。更には、特に好ましい加熱として、300 cm³/分のNH₃ 気流下で、850℃で、時間の加熱が例示される。冷却工程においては、ベルト形状を有するGe₃ N₄ が、例えば、室温にまで完全に冷却するまで、NH₃ を流し続ける。

【0016】その結果、薄い炭素層の表面上に、ベルト形状を有する Ge_3N_4 を、白色の堅い外皮のようなものとして見ることができる。次いで、この薄い炭素層をサルコール等の溶媒中に分散させることによって、本発明の Ge_3N_4 ナノベルトを堆積物として得ることができる。

【0017】本発明において、Ge3N4ナノベルトは、下記の反応に基づく熱的還元により得られると考えられる。

【0018】本発明の方法においては、揮発性物質であるGeOが次の反応により発生し、Ge (固体) + Si O₂ (固体) → GeO (蒸気) + SiO (固体)、次いで、このGeOがCナノ粒子サイト上で NH_3 ガスと反応して、Ge $_3$ N_4 ナノベルトが成長する。この方法は、CNTのテンプレートを必要としないが、Cナノ粒子によって提供されるGe $_3$ N_4 析出サイトが必要となる。

【0019】得られた Ge_3N_4 ナノベルトにおいては、 Ge_3N_4 の理想的な α 相(P31c、a=0.8202 nm、c=0.5941 nm)および β 相(P63/m、a=0.8038 nm、c=0.3074 nm)から僅かに異なる相の存在が同定された。

【0020】このGegN₄ ナノベルトをCuメッシュ 上に堆積させ、透過型電子顕微鏡(TEM)の試料を作 成した。このTEM試料を、X線エネルギー分散分光計 (EDS)を備えた300kV電界放射分析電子顕微鏡 (JEM-3000f)により観察した。

【0021】この試料中に、1Dナノスケール材料として多数の Ge_9N_4 ナノベルトが存在していた。これらは、前記のように幅が $30\sim300$ nmの範囲内であり、長さが数 μ m以上であることが確認された。図1(a)は、異なる3つの長さの1Dナノスケール材料を

(a) は、異なる3つの長さの1Dナノスケール材料を示しており、それぞれをA、B、Cと表される。これらをその軸の周りに回転させると、その投影館が変化することがわかった。このことから、これらの1Dナノスケール材料は、その軸に対して垂直な断面が円形ではなく、四角形の断面を有していると結論付けられる。この

1 Dナノスケール材料について観察されたコントラスト および形状は、SnO2ナノベルトのもの(Hsu, W. K. et al, Electrochemica 1 formation of novel nano wires and their dynamic e ffects, Chem. Phys. Lett. 28 4,177-183(1998))と極めて似ているこ とから、この1 Dナノスケール材料はナノベルトとして 認めることができる。更に、この1 Dナノスケール材料 の幅に対する厚さの比は、~1:2であると推定するこ とができ、殆ど全てのナノベルトの厚さが150 nm以 下である。さらに、この3つのナノベルトのEDS分析 からは、図1(b)のEDSスペクトルに示したよう に、3つのナノベルトがGeおよびNのみを含有してい ることが分かった。ここで、Cuピークは担体としての Cu格子から発生している。他の分析結果とも併せる と、この1Dナノスケール材料は、GeaNa単結晶か らなるGe 3 N4 ナノベルトであると確認された。10 個以上のGe a Na ナノベルトをランダムに選んでED S分析により調査したところ、全てのEDSスペクトル は、図1(b)とほぼ同じものである。

【0022】図2 (a) は、図1 (a) における Ge_9 N_4 ナノベルトAの暗視野像を示しており、これは、図2 (b) に示した電子回折 (ED) パターンにおける

1 1 0 1 反射

【0023】を利用している。これは、 $lpha-{
m Ge}_3~{
m N}_4$ の

[1213] パターン

【0024】に同定される。そして、

(1010) 面および (1101) 面

【0025】の間隔dの測定値は0.702nmおよび0.453nmであり、これらは α -Geg $_3$ N $_4$ についての理想的な値0.710nmおよび0.456nmと一致する。ベルト軸は、

(3121)面

【0026】に対して垂直である。また、明領域が小さいという事実は、 Ge_9N_4 ナノベルトの他の領域において

(1101)面

【0027】が歪んでいることによるものと考えられ、他の領域の

1 1 0 1 反射

【0028】がブラッグの法則に一致しないという影響に結びつくと考えられる。コントラストの変化は、電子

ビームの照射下で Ge_3N_4 ナノベルトが湾曲していることによるものである。

【0029】図3は、α相を有するGe₃N₄ナノベルトBの高分解能透過型電子顕微鏡(HRTEM)像を示している。挿入図は、

入射方向 [1210]

【0030】のEDバターンである。このEDバターンにおいて、それぞれのスポットには、矢印の方向に沿って縞が有ることが観察された。この現象は、ナノベルトの形状効果(P. Hirsh, A. Howie, R. B. Nicholson, D. W. Pashley & M. J. Whelan, Electron Microscopy of Thin Crystals(London, Butterworths, 1967) p. 98.) に起因しており、この縞の延びの方向は、

(1011)面

【0031】に垂直なナノベルト軸に対して垂直となっている。Y. L. Liらは、

(1011) 面

【0032】に垂直なベルト軸方向は、同様の構造を有する α – S i_3 N₄ のウィスカーに見出すことができ、これは最密充填

(1011)面

【0033】に対して垂直に成長する結果であると説明 している(Jour. Mater. Sci. 31, 26 77(1996))。この

(1010)面

【0034】と(0001) 面との間隔dは、0.71 0nmおよび0.595nmであり、これらは、それぞれ α -Ge₃N₄の理想値0.710nmおよび0.5 94nmと一致する。しかしながら、(0001) 面と

(1010)面

【0035】の間の角度は92°であり、 α -Ge $_{9}$ N $_{4}$ の理想値90°からの差は2°となっている。 α -G $_{9}$ N $_{4}$ 材料のこのような現象は未だかつて報告されていない。ただし、 α '-SiAlONにおいてのみ同様の現象が観察されていおり、この場合の(0001)面と

(1010)面

【0036】とのなす角度は91°である。この現象の原因も明らかにされていない。 $Dongらは、ある種の<math>\beta-Ge_9N_4$ 材料においては、 $N-Ge-N結合角が104°~111°であるものの、<math>Ge-N^{6h}-Ge$

【0037】図4 (a) および (b) は、それぞれ β - Ge_g N_4 の形状およびHRTEM像を示すものである。 (b) の挿入図は、

入射方向 [1210]

【0038】でのEDパターンである。

1010

【0039】および0001反射に対応する間隔 d は、それぞれ0.700 n m および0.309 n m である。これらは、それぞれ、 β - G e g N_4 の理想的な間隔 d である0.696 n m および0.307 n m と一致する。また、ベルト軸方向は、[0001] 方向とわずか7°だけ相違している。そして、G e g N_4 ナノベルトの表面には、記号 S として示したように幾つかの階段状のステップが存在している。これらのHRTE M 観察に基づくと、G e g N_4 ナノベルトは、図4 (c)に示したような成長機構を有することが示唆される。すなわち、G e g N_4 ナノベルトの成長は[0001] 方向におっているものの、G e g N_4 の析出段階において、G e g N_4 の析出面は

[1010]方向

【0040】に沿ってわずかだけれども連続的に移動するのである。

【0041】合成した材料については、 Ge_8N_4 ナノベルトの先端に金属ナノ粒子は見られなかったし、 Si_9N_4 材料も見出されなかった。上記の観察結果に基づくと、本発明の Ge_9N_4 ナノベルトは、2段階プロセスの結果得られるものと仮定される。すなわち、まず最初の段階で、下記の反応によりGeO蒸気が生成される。

【0042】Ge (固体) + SiO₂ (固体) → GeO (蒸気) + SiO (固体)

次いで、生成されたGeO素気はCナノ粒子の表面に近づき、下記の素気 – 素気 – 固体 (VVS) 反応により Ge_qN_4 の結晶核が生成する。

【0043】3GeO(蒸気)+4NH₃(蒸気)+3 C(固体)→Ge₃N₄(固体)+3CO(蒸気)+6 H₂(蒸気)

これに引き続く蒸気-蒸気(VV)反応により、Ges

N。核上で軸に沿っての成長が起こる。

【0044】3GeO(蒸気)+4NHa(蒸気)→G e 3 N4 (固体) + 3 H2 O (蒸気) + 3 H2 (蒸気) このVV反応は、VVS反応と比較すると、850℃で 1モルのGeg Na 生成のための体積ギブスエネルギー の変化が差-201KJだけ大きい。従って、体積ギブ スエネルギーのみを考慮する場合には、VV反応が優勢 となり、VV反応がGeaNaナノベルトの成長に支配 的な役割を果たすようになるのだろう。他方で、VVS 反応のみがCナノ粒子上でその場 (in-situ)で 起こる場合には、Cナノ粒子とほぼ同じ大きさの微細な GeaNaナノ粒子のみが得られることになる。しかし ながら、表面ギブスエネルギーを考慮する場合には、C ナノ粒子は表面積が広く、表面ギブスエネルギーが高い ことから、VVS反応が優勢となって、微細なGeaN △ 核が生成されやすくなる。一般的に、ナノベルトの成 長はベルト軸に沿って妨げられることはなく、ナノベル トの側面において過飽和度が十分に低いことから、ナノ ベルトの成長はベルト軸に対して垂直の方向に妨害され るとされている。この説では、図2(a)および図3の GeaNaナノベルトが異なる軸方向を有するという事 実は、それらの異なる側面上での十分に低い過飽和に起 因されていると考えられる。

【0045】本発明の Ge_9N_4 ナノベルトは、1Dナノスケール構造および前記の特性を有する新規な誘電材料 Ge_3N_4 であり、将来に於ける半導体ナノ技術のための重要な応用のために極めて有用となるであろう。 【図面の簡単な説明】

【図1】図1 (a) は、ナノベルトA、B、およびCの 形態を示し、(b) は、ナノベルトAのEDSスペクト ルを示しており、ここで、N-K α (0.39ke V)、Ge-L α (1.19keV)、Ge-K α (9.88keV)およびGe-K β (10.98ke V)のピークに標識が付けられている。Cuピークは、 担体のCu格子から発生したものである。

【図2】図2 (a) は、(b) に示されたEDパターン における

1 1 0 1 反射

を使用したナノベルトAの暗視野像を例示し、(b) は、左側部分に(a)内の明領域からのEDパターンを 示す。右側部分はシミュレートしたαーGe₃N₄の

[1213] パターン

である。

【図3】図3は、ベルトBのHRTEM像を示している。0.710nmおよび0.595nmのd空間を有する2つの面の間の角度は92°である。挿入図は

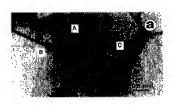
入射方向 [1210]

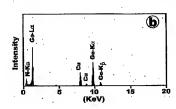
でのEDパターンである。矢印は、反射スポットでの縞の方向を示している。

【図4】図4(a)は、 β -Ge₃N₄ナノベルトの形態を例示し、(b)は、ナノベルトのHRTEM像を示

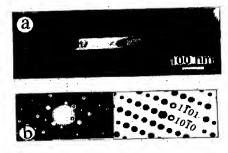
している。ベルト軸と[0001]方向との間に7°という小さい角度相違が存在し、記号Sで示した段がいくつか存在する。(c)はナノベルトの成長線図とベルト軸方向と[0001]方向との間の差異を示している。

【図1】

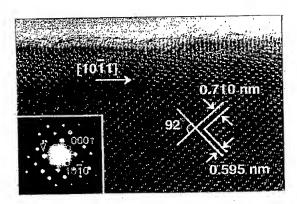




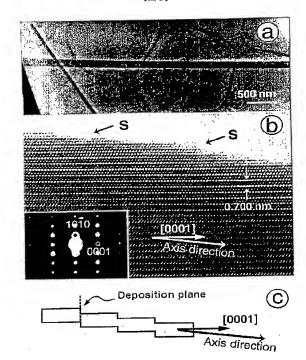
【図2】



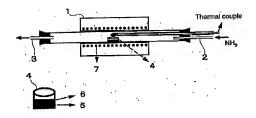
【図3】



【図4】



【図5】



【手続補正書】

【提出日】平成14年5月22日(2002.5.2 2)

【手続補正2】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】図面の簡単な説明

【補正方法】変更

【補正内容】

【図面の簡単な説明】

【図1】図1(a)は、ナノベルトA、B、およびCの 形態を示し、(b)は、ナノベルトAのEDSスペクトルを示しており、ここで、N-K α (0.39k eV)、Ge-L α (1.19keV)、Ge-K α (9.88keV)およびGe-K β (10.98keV)のピークは、摂跡が付けられている。 CuUビークは、担体のCu格子から発生したものである。

【図2】図2(a)は、(b)に示されたEDパターン における

1 1 0 1 反射

を使用したナノベルトAの暗視野像を例示し、(b)は、左側部分に(a)内の明領域からのEDパターンを示す。右側部分はシミュレートした α - G e $_3$ N $_4$ O

[1213] パターン

である。

【図3】図3は、ベルトBのHRTEM像を示している。0.710nmおよび0.595nmのd空間を有する2つの面の間の角度は92°である。 挿入図は

入射方向「12101

でのEDパターンである。矢印は、反射スポットでの縞 の方向を示している。

【図4】図4(a)は、β-Ge₃N₄ナノベルトの形態を例示し、(b)は、ナノベルトのHRTBM像を示している。ベルト軸と [0001]方向との間に7°という小さい角度相違が存在し、記号Sで示した段がいくつか存在する。(c)はナノベルトの成長線図とベルト軸方向と [001]方向との間の差異を示している。 【図5】この出願の発明のGe₃N₄ナノベルトの製造に用いることができる装置の一つとしての水平炉を例示した断面模式図である。

【符号の説明】

- 1_炉
- 2 入口パイプ
- 3 出口パイプ
- 4 窒化ホウ素製るつぼ
- 5 Ge+SiO₂混合粉末
- 6 炭素層
- 7 加熱コイル

フロントページの続き

Fターム(参考) 4G077 AA01 AA10 BE11 DB28 DB30 HA20 TA02

【外国語明細書】

1 Title of Invention

Ge3N, NANOBELT AND METHOD FOR PRODUCING THE SAME

2 Claims

- Claim 1. A Ge_3N_4 nanobelt comprises Ge_3N_4 of belt shape, of which cross section is not circular but square and length is long.
- Claim 2. A Ge_3N_4 nanobelt according to claim 1, of which width is in the range of 30 to 300 nm, thickness is 150nm or less, and length is 1 micrometers or more.
- Claim 3. A Ge₃N₄ nanobelt according to claims 1 or 2, wherein said Ge₃N₄ comprises α -Ge₃N₄, and the angle between (0001) and (1010) planes is 92° .
- Claim 4. A Ge₃N₄ nanobelt according to claims 1 or 2, wherein said Ge₃N₄ comprises β -Ge₃N₄, and the angle between a belt axis direction and [0001] direction is 7°.
- Claim 5. A method for producing a Ge_3N_4 nanobelt, said method comprising the steps of:

mixing Ge and SiO2 powder;

covering this mixed powder with active carbon particles; heating the mixed powder covered with active carbon particles to grow ${\sf Ge_3N_4}$ into belt shape; and

cooling GeaNa having belt shape.

claim 5. A method for producing a Ge_3N_4 nanobelt according to claim 5, wherein a mixture ratio of Ge and SiO_2 is 1-1.2:1 by weight.

Claim 7. A method for producing a Ge_3N_4 nanobelt according to claims 5 or 6, wherein heating is performed for 1 hours or more at 800 to 860 °C.

Claim 8. A method for producing a Ge_3N_4 nanobelt according to any one of claims 5-7, wherein said NE_3 atmosphere is at a NE_3 flow of 100 to 400 cm³/min.

3 Detailed Description of Invention

FIELD OF THE INVENTION

The present invention relates a Ge₃N₄ nanobelt and a method for producing the same. More particularly, the present invention relates to novel Ge₃N₄ nanobelt, which may be have important application in the future of semiconductor nanotechnology, and a method for producing the Ge₃N₄ nanobelt.

BACKGROUND OF THE INVENTION

Germanium nitride (Ge₃N₄) is an important dielectric material in semiconductor technology. It is a promising material to be grown in high performance Complementary Metal-Oxide Semiconductor (CMOS) germanium devices as a replacement for GeO₂ material, which has a fatal weakness of being soluble in water. And Ge₃N₄, by this time, has been integrated in Metal-Oxide-Semiconductor (MOS) devices, including MOS Field Effect Transistors (MOSFETs), and fabricated as Ge₃N₄-InF and Ge₃N₄-GaAs Metal-Insulator-Semiconductor Field Effect Transistor (MISFET) due to the advantages of withstanding

rapid thermal annealing (RTA) temperature, lowheat of formation, negligible hysteresis, and zero-current drift.

In the above mentioned materials, Ge₃N₄ was fabricated as a 2-dimensional film. However, the synthesis of 1-dimensional (1D) nanoscale materials of Ge₃N₄ has not yet been reported by others. Perhaps research on 1D nanoscale materials of Ge₃N₄ has been neglected due to the lack of interest in 1D nanoscale dielectric materials in general.

As is well known, much investigation interest in 1D nanoscale-materials was stimulated by the pioneer work of carbon nanotubes (CNTs) in 1991. Since then, apart from the nanotubes of BN, WS₂, B_xC_yN₂ and MoS₂ materials, other various 1D solid nanoscale materials have also been synthesized and studied. They are the nanorods related to high temperature super-conductor (HTSC) materials, Yttrium-barium-copper-oxygen and MgO into HTSC materials, nanowires of magnetic material Fe, nanoscale networks of conductor material Pt, nanorods of hard materials SiC and Si₃N₄. In addition, nanowires and nanobelts of semiconductor materials, Si, Ge, GaN, GaAs, ZnO, SnO₂, In₂O₃ and CdO have also been studied.

These 1D nanoscale materials were fabricated for the scientific interest and in the belief that they will have various applications in the future nanotechnology. Similarly, realization of 1D nanoscale materials of Ge_3N_4 variously applicable by future nanotechnology is expected.

Therefore, in the present invention, the object is to provide a solution to the above-mentioned problems, and to provide a Ge₃N₄ nanobelt as a novel 1D nanoscale material which may be have important application in the future of semiconductor nanotechnology, and a method for producing the Ge₃N₄ nanobelt.

SUMMARY OF THE INVENTION

The present invention firstly provides, as a means to solve the above-mentioned problems, a Ge_3N_4 nanobelt comprises Ge_3N_4 of belt shape, of which cross section is not circular but square and length is long.

Also, the present invention secondly provides a Ge_3N_4 nanobelt according to the first invention, of which width is in the range of 30 to 300 nm, thickness is 150nm or less, and length is 1 micrometers or more. The present invention therdly provides a Ge_3N_4 nanobelt according to the first or second inventions, wherein said Ge_3N_4 comprises $\alpha-Ge_3N_4$, and the angle between (0001) and (1010) planes is 92°. The invention fourthly provides a Ge_3N_4 nanobelt according to the first or second inventions, wherein said Ge_3N_4 comprises $\beta-Ge_3N_4$, and the angle between a belt axis direction and [0001] direction is 7°.

Further, the present invention fifthly provide a method for producing a Ge_3N_4 nanobelt, said method comprising the steps of mixing Ge and SiO_2 powder, covering this mixed powder with active carbon particles, heating the mixed powder covered with active carbon particles to grow Ge_3N_4 into belt shape, and cooling Ge_3N_4 having belt shape.

Further, the present invention sixthly provide a method for producing a Ge_3N_4 nanobelt according to the fifth invention, wherein a mixture ratio of Ge and SiO_2 is 1-1,2:1 by weight. The present invention seventhly provide a method for producing a Ge_3N_4 nanobelt according to the fifth or sixth inventions, wherein heating is performed for 1 hours or more at 800 to 860 °C. The present invention eighthly provide a method for producing a Ge_3N_4 nanobelt according to any one of the fifth to seventh inventions, wherein said NH_3 atmosphere is at a NH_3 flow of 100 to 400 cm³/min.

DETAILED DESCRIPTION OF THE INVENTION

The Ge₃N₄ nanobelt of the present invention comprises Ge₃N₄ of belt shape, of which cross section is not circular but square and length is long. Furthermore, when it says in detail, the Ge₃N₄ nanobelt comprises Ge₃N₄ of belt shape, of which width is in the range of 30 to 300 nm, thickness is 150nm or less, and length is 1 micrometers or more. And the Ge₃N₄ nanobelts can be synthesized by thermal reduction of a mixed Ge+SiO₂ powder in NH₃ atmosphere. In conjunction with explaining the method for producing of the Ge₃N₄ nanobelt of the present invention, the characteristic of the present Ge₃N₄ nanobelt explained below.

The method for producing the Ge_3N_4 nanobelts, said method comprising the steps of:

cooling.

mixing Ge and SiO_2 powder; covering this mixed powder with active carbon particles; heating these at NH_3 atmosphere; and

For the synthesis of the Ge₃N₄ material, various kinds of apparatuses can be used, for example, a horizontal furnace similar to the apparatus described in Figure 5. With the apparatus of Fig. 5, a boron nitride (BN) crucible 4~2 cm in diameter and ~2 cm in length is put in the center of the furnace 1. The apparatus is equipped with heating coil 4, such as a low or high frequency coil, is equipped one side inlet pipe 2 and another side outlet pipe 3.

In the first step on the present method, Ge and SiO₂ powder as starting materials is mixed homogeneously in a weight ratio ~1.2:1, preferably 1~1.2:1. This mixed Ge+SiO₂ powder 5 is put into the BN crucible 4, as shown in the lower part of Fig. 5. Then in the second step, this mixed Ge+SiO₂ powder 5 is covered with a thin layer of active carbon powder, preferably pure active carbon powder 6, preferability which contained C nanoparticles.

In the third step, the mixed Ge+SiO₂ powder 5 with thin carbon layer 6 is heated at NH₃ atmosphere to grow Ge₃N₄ into belt shape, and the Ge₃N₄ having belt shape is cooled in the fourth step. To be more precise, NH₃ flow is introduced into the furnace 1 through the inlet pipe 2 to drive the O₂ out of the furnace 1 for a sufficient time before heating. Then the mixed Ge+SiO₂ powder 5 with thin carbon layer 6 is heated in NH₃ atmosphere. In the present invention, heating of 1 hours or more at 800 to 860 °C can be a general standard. As a desirable heating, more specifically, heating at 850 °C for 2 hours in NH₃ flow of 300 cm³/min is illustrated. At the cooling step, NH₃ flow lasted until the Ge₃N₄ having belt shape is fully cooled down, for example, to room temperature.

Whereat, the Ge_3N_4 having belt shape is found on the surface of the thin carbon layer as something like a white crust. Then, the Ge_3N_4 nanobelts of the present invention are obtained as deposits by dispersing the thin carbon layer into solvents, such as alcohol.

In the present invention, it is thought that the Ge_2N_4 nanobelts are obtained by thermal reduction based on the following reactions.

In the present method, GeO volatile was generated \emph{via} a reaction

 $\label{eq:General} \mbox{Ge}(solid) \rightarrow \mbox{GeO}(vapor) + \mbox{SiO}(solid) \,,$ and then reacted with NH3 gas on C nanoparticles sites, thus leading to the growth of \$Ge_3N_4\$ nanobelts. This method did not require a template of CNTs but the \$Ge_3N_4\$ deposition sites supplied by C nanoparticles.

In the resulted Ge_3N_4 nanobelts, the existence of a phase with slight difference from the ideal α phase (P31c, a=0.8202 nm and c=0.5941 nm) and β phase (P63/m, a=0.8038 nm, c=0.3074 nm) 25 of Ge_3N_4 was identified.

The Ge_3N_4 nanobelts were made to deposit onto a Cu mesh, a transmission electron microscopy (TEM) specimen was prepared. The TEM specimen was studied by a 300 kV field emission analytical electron microscope (JEM-3000F) equipped with an x-ray energy dispersive spectrometer (EDS).

In the specimen, there were many Ge3N4 nanobelts as 1D nanoscale materials. It was confirmed as above-mentioned that their widths are in the range 30~300 nm and lengths are several micrometers or more. Fig.1 (a) shows three lengths of such 1D nanoscale materials, represented by "A", "B" respectively. By rotating them around their axes, it was found that their projection widths changed. Thereby, it can be concluded that these 1D nanoscale materials did not have a circular cross section normal to their axes but sruare cross section. Because the observed contrast and shape of the 1D nanoscale materils are quite similar to those of SnO2 nanobelts . (Hsu. W. K. et al. Electrochemical formation of novel nanowires and their dynamic effects. Chem. Phys. Lett. 284, 177-183 (1998)), the 1D nanoscale materials may be recognized as nanobelts. Moreover, the ratio of thickness to width of the materials can be estimated to be ~1:2, thickness of almost all nanobelts is 150nm or less. The EDS analysis of the three nanobelts shows that they only contain Ge and N, as illustrated in EDS spectrum Fig. 1(b), where Cu peaks were generated from the supporting Cu grids. It was confirmed that the 1D nanoscale materials are the Ge₃N₄ nanobelts comprises Ge₃N₄ single crystal, combined with other analysis results. More than 10 nanobelts have been picked randomly and checked by EDS analysis, and every EDS spectrum is much the same as Fig.1(b).

Fig.2 (a) shows a dark-field image of Ge_3N_4 nanobelt "A" in Fig.1(a) by using the $1\overline{1}.01$ reflection in its electron diffraction (ED) pattern Fig.2(b), which can be indexed as

[1213] pattern of α -Ge₃N₄. The measuring d spacings of (1010) and (1101) are 0.702 nm and 0.453 nm, which are consistent with the corresponding ideal values 0.710 nm and 0.456 nm of α -Ge₃N₄. The belt axis is normal to (3121) plane. The fact that the bright region is small is believed to be due to the distortion of (1101) plane in other regions of the Ge₃N₄ nanobelt, resulting in the effect that the 1101 reflection of other regions is not in agreement with Bragg's law. The contrast change is due to the bending of the Ge₃N₄ nanobelt under electron beam illuminating.

Fig. 3 shows an HRTEM image of Ge₃N₄ nanobelt "B" with α phase. The inset is its ED pattern with [1210] incidence. In this ED pattern, it can be found that every spot has a striation along the marked arrow direction. This phenomenon is due to a shape effect of the nanobelt (P. Hirsh, A. Howie, R.B. Nicholson, D.W. Pashley & M. J. Whelan, Electron Microscopy of Thin Crystals (London, Butterworths, 1967) p.98.), and the elongated direction of the striations is normal to the nanobelt axis, which is normal to (1011) plane, Y.L. Li et al. explained that the belt axis direction normal to (1011) plane can also been found in the whiskers of isostructural α-Si₂N₄, it is the result of the growth normal to close packing (1011) plane (Jour. Mater. Sci. 31, 2677 (1996). The d spacings of (1010) and (0001) planes are 0.710 nm and 0.595 nm, which are in agreement with the corresponding ideal values 0.710 nm and 0.594 nm of α -Ge3N4, respectively. However, the angle between (0001) and (1010) planes is 92°, with a difference 2° from the ideal value 90°. This phenomenon of α -Ge₃N₄ material has not yet been reported. Only in a α '-SiAlON, a similar phenomenon has been observed, where the angle is 91° between (0001) and (1010) planes. The origin of this phenomenon is unknown. Dong et al. have reported that the N-Ge-N bond angles are 1040"1110, while the Ge-N6h-Ge angles are 1140 or 1230 in

a kind of β -Ge₃N₄ material. These values are slightly different from the ideal N-Ge-N bond angle 109.5° and Ge-N6h-Ge bond angle 120°, respectively. In the present α -Ge₃N₄ nanobelt, it is believed that the 92° angle may be related to slight differences of N-Ge-N and Ge-N-Ge bond angles from the ideal values 109.5° and 120°, respectively.

Fig. 4 (a) and (b) show the morphology and HRTEM image of a β -Ge₃N₄ nanobelt, respectively. The inset in (b) is its ED pattern with [1210] incidence. The d spacings corresponding to 1010 and 0001 reflections are 0.700 nm and 0.309 nm, respectively. They are consistent with the corresponding ideal d spacings of 0.696 nm and 0.307 nm of β -Ge₃N₄, respectively. The belt axis direction have a small angle discrepancy 7°with the [0001] direction. On the Ge₃N₄ nanobelt surface, there are some steps marked by "S". Based on the HRTEM observation, it can be suggested that the Ge₃N₄ nanobelt may have a growth schematic diagram Fig. 4(c). The growth of the Ge₃N₄ nanobelt was along [0001] direction, while the deposition plane of Ge₃N₄ moved slightly and continuously along the [1010] direction during the Ge₃N₄ deposition stage.

In the synthesized materials, neither metallic nanoparticles on the tips of the Ge_3N_4 nanobelts nor Si_3N_4 material were found. Based on the above observation results, it may be hypothesized that the formation of Ge_3N_4 nanobelts may result from a 2-stage process. At the initial stage, GeO vapor is generated from a following reaction;

Ge(solid)+SiO2(solid) \rightarrow GeO(vapor)+SiO(solid), and then approaches the surface of C nanoparticles leading to the Ge₃N₄ nucleation via a vapor-vapor-solid (VVS) reaction; 3GeO(vapor)+4NH₃(vapor)+3C(solid)

 $\to Ge_3N_4\,(\text{solid}) + 3CO\,(\text{vapor}) + 6H_2\,(\text{vapor})\;.$ The subsequent growth occurs on the Ge_3N_4 nuclei along their

axes via a vapor-vapor (VV) reaction;
3GeO(vapor)+4NH3(vapor)

 \rightarrow Ge₃N₄ (solid) +3H₂O (vapor) +3H₂ (vapor).

As compared with the VVS reaction, the VV reaction has a bigger change of volume Gibbs energy by a difference -201 KJ for the formation of 1 mol Ge₃N₄ at 850°C. Hence, if only volume Gibbs energy is considered, the VV reaction is more preferable and may play a dominant role for the growth of Ge, NA nanobelts. Otherwise, only GeaN, nanoparticles with sizes similar to that of Chanoparticles can be obtained if only the VVS reaction occurs on C nanoparticles in-situ. However, if surface Gibbs energy is considered, the VVS reaction may be more preferable and favorable to the formation of small GeaN4 nuclei because the C nanoparticles have larger surface-area and high surface Gibbs energy. Generally, the growth of a nanobelt is unimpeded along its belt axis, while the growth is impeded normal to its belt axis because of a sufficiently low supersaturation on its side faces. In this proposition, the fact that the Ge3N4 nanobelts in Fig. 2(a) and Fig. 3 have different axis direction may be caused by a sufficiently low supersaturation on their different side faces.

The Ge_3N_4 nanobelt of the present invention is novel dielectric material Ge_3N_4 , having 1D nanoscale structure and the above characteristics, will be extremely useful to important application for semiconductor nanotechnology in the future.

4 Brief Description of Drawings

Fig.1 (a) shows the morphology of nanobelts "A", "B" and "C", (b) shows the EDS spectrum of nanobelt "A", where the peaks of N-K α (0.39 keV), Ge-L α (1.19 keV), Ge-K α (9.88 keV) and Ge-K β (10.98 keV) are labeled. The Cu peaks were generated from the

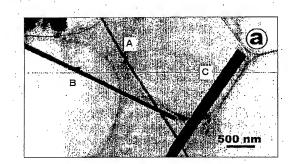
supporting Cu grids.

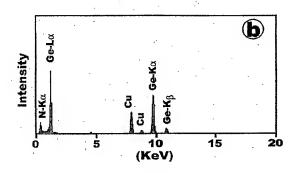
Fig. 2 (a) shows a dark field mage of nanobelt "A" by using the 1101 reflection in ED pattern showed in (b), (b) shows the ED pattern in the left part is from the bright region in (a). The right part is the simulated [1213] pattern of α -Ge₃N₄.

Fig. 3 shows an HRTEM image of belt "B". Between the two planes with d spacings of 0.710 nm and 0.595 nm, the angle is 92°. The inset is its ED pattern with [1210] incidence. The arrowindicates the direction of the striation on the reflection spot.

Fig.4 (a) shows the morphology of a β -Ge₃N₄ nanobelt, (b) shows an HRTEM image of the nanobelt. Between the belt axis and [0001] direction, there is a low angle discrepancy of 7°. On the belt surface, there are some steps marked by "S". (c) shows the growth diagram of the nanobelt and the difference between the belt axis direction and [0001] direction.

[図1]



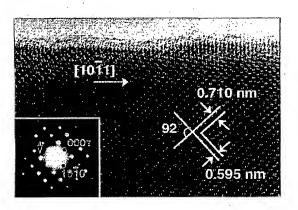


[図2]

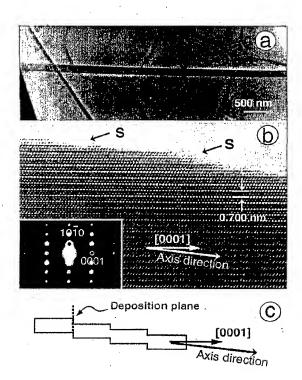


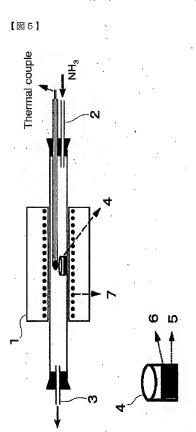


[図3]



【図4】





1 Abstract

The present invention relates to novel Ge₃N₄ nanobelt, which may be have important application in the future of semiconductor nanotechnology, and a method for producing the Ge₃N₄ nanobelt. A method for producing a Ge₃N₄ nanobelt, said method comprising the steps of mixing Ge and SiO₂ powder, covering this mixed powder with active carbon particles, heating the mixed powder covered with active carbon particles to grow Ge₃N₄ into belt shape, and cooling Ge₃N₄ having belt shape.

【選択図】 図1